



TITLE:

物理化学文献集

AUTHOR(S):

CITATION:

物理化学文献集. 物理化学の進歩 1934, 8(1): 18-29

ISSUE DATE:

1934-07-20

URL:

<http://hdl.handle.net/2433/45980>

RIGHT:

物理化学文献集

(論文題目直後の括弧内数字は頁, *印は本誌に抄録済のもの)

物質構造論

原子物理学, スペクトル, X線,
放射論, 結晶化学, 立体化学等

Ann. Physik, 19 (1934).

- Lose E., 赤及赤外に於けるレナード燐光の發光(489).
Kast W., p-Azoxyanisol の異方性及等方性融液のX線的
及光學的比較研究 (571).
Regler F., 金屬に於ける原子結合の熱的及機械的弛緩
の關係に就て (637).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

- Baillar Jr. J. C. & Auten R. W., 無機錯化合物の立
體化学: [I] Diethylenediaminocobaltic Compound に
現れる Walden 轉位 (774).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

- Pierce W. C., 氣態ベンゼン誘導體のX線廻折 (1).
Cross P. C. & Daniels F., 赤外吸收の強度に及ぼす他
の氣體の影響 (6).
Seitz F. & Scherman A., 原子配列の對稱狀態に就て
(11).
van Vleck J. H., CH_4 及びそれに關聯せる分子の構
造論に就て [I] (20).
Neuman E. W., K_2O_2 及び三個の電子による原子結合
(31).
Zachariasen W. H. & Mooney R. C. L., 次亞磷酸ア
ムモニウムの結晶格子より決定されたる次亞磷酸鹽
類の構造 (34).
Hertzfeld K. F. & Goepfert-Mayer M., 集合狀態に就て
(38).
Hukumoto Y., 炭素ハロゲン間の結合エネルギーとハ
ロゲンアルキルに關する分子構造 (46).
Glockler G. & Martin F. W., 勵起水銀原子とメタン分
子とより生成せる量子化分子 (46).
Glockler G. & Wiener B., フラン及びフルフロールの
ラマン效果 (47).

Rittenberg D., Bleakney W. & Urey H. C., 三種の水
素間の平衡 (48).Harris L. & King G. W., NO_2 及び N_2O_4 の赤外吸收
スペクトル (51).*Ellefson B. S. & Taylor N. W., MnO , MnS , FeO ,
 Fe_3O_4 の結晶構造と $100^\circ\text{--}200^\circ\text{K}$ 間に於ける異狀
膨脹 (58).Fink C. G., Urey H. C. & Lake D. B., 金屬に對する
水素の彌散: 水素同位元素の分別 (105).

Hunt H., 水素同位元素の分別 (106).

Zachariasen W. H., Trithionate group (S_3O_6)⁻² の構造
に就て (109).Murray J. W. & Andrews D. H., 環狀化合物のラマン
スペクトル [I] ベンゼンの多置換體 (119).Vost D. M. & Sherborne J. E., AsF_3 のラマンスペク
トルと AsF_3 , AsCl_3 , PCl_3 の分子構造 (125).

Badger R. M., 原子の距離と結合力恒数との關係 (128).

Rossini F. D., メタン, エタン, メタノール, エタ
ノールに於ける原子結合のエネルギー (145).Sutton P. P. & Mayer J. E., 電子親和力の直接測定
(145).Duncan A. B. F. & Murray J. W., 四メチル鉛のラマ
ンスペクトル (146).Stewart G. W., LiCl の正アルコール溶液の構造に就
て (147).Ward H. K., 液態 Benzene, Cyclohexane 及びその混
合物の構造のX線的研究 (153).Blick W. E., ハロゲン化アムモニウムの格子エネル
ギーとアムモニアのプロトン親和力 (160).West Wm. & Arthur P., 非電離溶媒に於ける HCl の
ラマンスペクトル (215).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Grosse A. V., 放射性元素のアクチニウム列の起原に
就て [I] (487).*Weiser H. B. & Milligan W. O., 含水酸化物のX線
的研究 (513).

Kurbatov I. D., Ra と α -Th の高濃度: [I] 其等の移動の性状と規則性に就て (521).

Monatsh. Chem., 64 (1934).

Motz H. u. Patat F., 質量 2 の水素のオルト及びパラ状態に就て: H_2^2 の廻轉比熱の温度による経過 (17).

Phil. Mag., 17 [6] (1934)

Lavery R. H. & Evans E. J., 紫外スペクトル部に於ける有機液体の磁光的分散 [VI] (351).

Jenkins R. O., グラファイトと炭素表面に関する電子廻折の實驗 (457).

Kunz J., 紫外線に依る Cs 蒸気の電離 (483).

Datta S., 強磁性の研究 [I] 炭族の強磁性イオンの軌道磁気能率の消失機構に於て (585).

Townsend J. S., He に於ける衝突電離 (678).

Walke H. J., Deuton 及崩壊 (793).

Phys. Rev., 45 (1934)

Fung L. W. & Barker E. F., PH_3 の赤外吸収スペクトル (238).

Lewis G. N. & Stanley M., 高速度プロトンによる Deuton の崩壊とその不安定性 (242).

Adel A. & Barker E. F., 線状分子 HCN の振動エネルギー水準系 (277).

Bleakney W. & Gould A. J., 重水中に於ける H^2 及び O^{18} の濃度 (281).

Smythe W. R., 酸素同位元素の比に就て (299).

Mueller G. J., W よりの陽イオンの初速度の分布 (314).

Barnes R. B., NH_3 及び ND_3 の廻轉スペクトル (347).

Parratt L. G., 合金對陰極よりの X スペクトル線の幅 (364).

*Wood R. W., 重い水のラマンスペクトル (392).

Dieke G. H. & Blue R. W., NH 及び ND の $^1\Pi \rightarrow ^1\Delta$ 帯 (395).

Joffe J., Na の原子核スピン (408).

Williams R. C. & Gibbs R. C., H_2^1 及び H_2^2 の微細構造分析 (475).

Jeppesen C. R., HPH^2 分子の極紫外発光帯スペクトル (480).

Crane H. R., Lauritsen C. C. & Soltan A., 中性子の人工的生成 (507).

Rosenthal J. E., 四面體的五原子分子の振動: I. 位置エネルギー II. 運動エネルギー及び振動数 (538).

Bushkovitch, A. V., X_2Y 型の非直線的三原子分子の項の構造 (545).

Physik, Z., 35 (1934).

Otterbein G., ベンゾール誘導体のケル効果 (249).

Kirchner F. u. Neuert H., 高速度プロトンの衝突による Li 及び B の破片の到程 (292).

Sow. Phys., 5 (1934).

Kornfeld M. O., 歪を受けたる単一結晶の恢復に於ける性質の變化 (185).

Kurtschatow I., 自然的配分領域に於ける ロシエル鹽 (200).

Blochinzew D., 結晶格子内の電子移動の理論 (316).

Neujmin H., ハロゲン化 Tl の蒸氣に於ける Tl スペクトルの光勵起に就て (344).

Gorsky W. S., 黄色 HgI_2 の結晶組織 (367).

Trans. Farad. Soc., 30 (1934).

Sugden S., 遊離基の磁性 (18).

Ingold C. K., 有機遊離基の安定度の原因に関する化学説と物理説との関係 (52).

Snow C. P. & Allsopp C. B., 多原子分子の電子水準 I. $C \equiv C$ 二重結合の二三の水準 (93).

Mecke R., 遊離基と分光學 (200).

Z. anorg. Chem., 217 (1934).

Ebert F. u. Flach H., 新化合物形式の X 綫的決定 [I] W 酸化合物, W_4O_{11} と W_8O_{26} (95).

Neuburger M. C., β -W の格子恒数の精密測定 (154).

Z. Elektrochem., 40 (1930).

Spacu G., $Fe(II)$ -tetrapyrroline-rhodanid の立體化学 (125).

Z. Physik, 88 (1934).

Weizel W., 水蒸氣の廻轉振動スペクトルに就て (214).

Rupp E., 自由原子に於ける電子の分極 (242).

Jagersberger A. u. Schmid F., 銀薄膜の光透過度の自然的變化 (265).

Pietzcker A., 磁光的ケル効果に對する實驗的寄與 (311).

Ifevesy G. v. u. Faessler A., 混合物に對する陰極線の作用に就て (336).

Hertlein H. F., ニトロベンゾールのラマン効果 (744).

Z. physik. Chem. [A], 168 (1934).

Schorning P., ニ二三の芳香族化合物の紫外吸収スペクトル [I] (81).

Z. physik. Chem. [B], 25 (1934).

Scheibe G. u. Grieneisen H., 炭素化合物の Schumann 紫外の吸収に就て (52).

Carr E. P. u. Stücklen H., 炭化水素化合物の Schumann 紫外の吸収スペクトル (57).

*Smakula A., trans-Stilben の光化学的轉位に就て (90).

Conrad-Billroth H., ベンゼン置換體の吸収スペクトル [IV]. ハロゲン化トルエン並びに帶スペクトル變位と双極子能率との關係 (139).

Billroth H. C., ベンゼン置換體の吸収スペクトル [V]. ハロゲン化キシレン (217).

化学熱力学, 熱化学

Ber. Dtsch. chem. Ges. 67 (1934).

Becker G. u. Roth W. A., ニ二三の環状炭化水素の燃焼熱 (627).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Harned H. S. & Hecker J. C., 電動力測定よりせる Na_2SO_4 水溶液の熱力学 (650).

Anderson C. T., 低温に於ける Mg, Zn, Pb, Mn 及 Fe の炭酸鹽の熱容量 (849).

Ahlberg J. E. & Latimer W. M., 15° — 300° K に於ける KBrO_3 , KIO_3 の熱容量及エントロピー, BrO_3^- , IO_3^- のエントロピー (856).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

Gordon A. R., 多原子分子の分光學的數値より熱力学的吸着の計算, 水蒸氣の自由エネルギー, エントロピー及熱容量 (65).

Latimer W. M., Schutz P. W. & Hicks Jr. J. F. G., 水溶液イオンのエントロピーに関する總括 (82).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

König F. O., electrocapillary curve の熱力学 [I] 成分による electrocapillary curve の變化 (339).

Phil. Mag., 17 [6] (1934).

Stephens R. W. B., 液體比熱の測定に就て (297).

Phys. Rev. 45 (1934).

Roebuck J. R. & Osterberg H., He 五線の熱力学的性質 (332).

Rec. Trav., 53 (1934).

Jaeger F. M. & Rosenbohm E., 高温に於ける金屬の比熱の精密測定 [V] Be の比熱と熱的ヒステレシス (451).

Z. anorg. Chem., 217 (1934).

Ruff O. & Bretschneider O., Norit 及 SiC より作られる炭素弗化物混合物の組成及生成熱 (及 CF_4 及 SiC の生成熱) (19).

Brunner R., SiC の生成熱及 Siloxicon ($\text{Si}_2\text{Cr}_2\text{O}$) の存在に對する問題 (157).

Z. physik. Chem. [B], 25 (1934).

Cristescu S. u. Simon F., 低温に於ける Be, Ge 及 Hf の比熱 (273).

性 質 論

粘度, 表面張力, 旋光度, 分子屈折, 磁氣的性質
透電恒數, 双極子能率, 分子容等

Ann. Physik, 19 (1934).

Hellman H., 高周波による電解質溶液の透電恒數の測定 (623).

Ley H. u. Wingchen H., 發色團の相互的影響 (501).

J. Chem. Soc., (1934).

Vogel A. L., 物理的性質と化學的構造 [I] n—二鹽基酸及置換マロン酸エステル (333).

Bradford B. W. & Finch G. L., Arced Gases の二三の性質 (360).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Forbes G. S. & Elkins H. B., 水溶液中の鹽とイオンの紫外に於ける分子屈折と分子分散 (516).

Wyman Jr. J., 有極性溶液の透電恒數 (536).

Sherrill M. L., Smith M. E. & Thompson D. D., n—ペンタン及n—ヘプタンの誘導體 [II] Bromoethoxy 及2臭化誘導體の双極子能率 (611).

Johnston H. L. & Weimer H. R., 沸點と室温間に於ける NO と N_2O の低壓狀態數値 (625).

Rodden C. J., ニ二三の稀土類イオンの強磁性 (648).

Lawrence R. W., 水溶液に於ける U イオンの受磁率 (776).

Cohn E. J., Mc Meekin T. L., Edsall J. P. & Blanchard M. H., アミノ酸, Peptides 及其れに關聯する物質の物理化学的研究 [I] 見かけ上の分子容及溶媒の Electrostriction (784).

Wenzke H. H. & Allard R. P., アセチレン化合物の透電的性質 [I] 對稱 2 アルキルアセチレン (858).

J. Chem. Physik., 2 (1934).

Ferguson A. L., Malone J. G. & Case L. O., 透電恒数の研究 [I] ゼラチン水溶液 (94).

Malone M. G. & Ferguson A. L., 透電恒数の研究 [IV] 二三の無機化合物の能率 (99).

Crist R. H., Murphy G. M. & Urey H. C., 水の同位元素分析に對する干涉計の利用 (112).

Gross I. & Halpern O., 透電恒数の小なる媒質に於ける電解質に就て (184).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Swearingen I. & Heck L. B., 異常粘度を有する二成分混合液の粘度に及ぼす温度の影響 (305).

Monatsh. Chem., 64 (1934).

Kutzelnigg A., 機械的處理による ZnO の二三の性質の變化に就て (81).

Kutzelnigg A., 液體空氣の温度に於ける ZnO の螢光に就て (74).

Phil. Mag., 17 [6] (1934).

Blair S. G. W. & Schofield R. K., 低速度勾配に於ける強 LiCl 溶液の粘度の不変性 (225).

Andrade E. N. da C., 液體の粘度の理論 [I] (407).

Andrade E. N. da C., 液體の粘度の理論 [II] (698).

Welo L. A. & Baukisch O., γ 水酸化化鐵の脱水に依つて得られた酸化物の強磁性 (753).

Banerjee S. S., Leaky Condenser を有する振動回路の共鳴振動及電離氣體の透電恒数の測定に對する關係 (824).

Physik. Z., 35 (1934).

Arkel A. E. van u. Snoek J. L., 右極物質の溶液に對する對照狀態の法則 (187).

Snoek J. L., 右極液體の透電恒数の測定 (196).

Rec. Trav., 53 (1934).

Nienwenburg C. J. v. & Blume dal H. B., 超臨界蒸氣に於ける SiO_2 の揮發度に就て (476).

Sow. Phys., 5 (1934).

Hochberg B., 硝石の結晶に於ける電氣傳導度と高電壓分極の研究 [III] (253).

Bontsch-Bruewitsch A. M. u. Hochberg B., 硝石の結晶に於ける高電壓分極の研究 [IV] (271).

Trans. Farad. Soc., 30 (1934).

Sibree J. O., 氣泡の粘度 (325).

Farkas L. & Sachsee H., B_2H_6 の磁性に就て (331).

Z. anorg. Chem., 217 (1934).

Bhargava L. N. u. Prakash S., 不溶性無定形物質の磁性的研究 [I] 種々なる鐵鹽の受磁率 (27).

Müller A. u. Genf., 均一酸の構造及溶媒による酸性度の影響に就て (113).

Z. Physik., 88 (1934).

Kast W. u. Bouma P. J., 電場に於ける有方性液體 (液晶) [II] (753).

Z. physik. Chem., [A] 168 (1934).

Cohen E. u. Adlink E. W. H., ビクノメーターによる固體の比重決定に於ける表面張力の重要性 (202).

Z. physik. Chem. [B], 25 (1934).

Nagel K. u. Wagner C., CuI に於ける Fehlorbungserscheinung の研究 (71).

Noeshagen E., ベンゼン分子に於ける感應分極 (157).

Wulff P., 結晶及溶液狀に於けるハロゲン イオンの屈折と吸收との關係に就て (177).

Briegleb, G. u. Kambeitz J., 分子化合物に於ける感應分極 (熔融ナフタリンの双極子能率測定) (251).

電 氣 化 學

J. Chem. Soc., (1934).

Morton C., 硝子電極の電動力的舉動に對する電氣漏洩の影響 (260).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Cowprethwaite I. A., La Mer V. K. & Barksdale J., $\text{Tl-Hg/TlCl (m)/AgCl (s), Ag (s)}$ なる電池の電動力測定による TlCl の稀薄溶液の熱力學的研究 (544).

Jones G. & Bickford C., 濃度を函数とせる水溶液の電気伝導度 [I] KBr 及酸化ランタン (602).

Brown A. S., 稀薄溶液用 AgCl 電極の一新型 (646).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

Gross P. & Halpern O., 硝子電極の理論 (130).

Bell R. P., 同位元素の電解による分離の理論 (164).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Bull H. B., Ellefson B.S. & Taylor N. W., 電気運動電位と浮游電位 (401).

Guggenheim E. A. & Schindler T. D., 電池の液-液接續面の研究 [V] 水素イオン濃度測定の標準と磷酸の第二次電離恒数 (533).

Phil. Mag., 17 [6] (1934).

Banerji D. & Bhattacharya D., 高周波放電に依る元素の沈積 (313).

Physik. Z., 35 (1934).

Lustig A. u. Reiss M., Lādungsunterschreitungen 及び Elektrophotophorese に対するイオン説的説明 (340).

Sitte K., 上記論文に対する考察 (345).

Sow. Phys., 5 (1934).

Danilenko A. I. u. Tutschkewitsch B. M., 亜酸化銅絶縁層光電池に於けるX線に基く光効果 (359).

Trans. Farad. Soc., 30 (1934).

Harvery E. A., Howitt H. O & Prideaux E. B. R., イソシエリンの電気化学的性質 (407).

Z. anorg. Chem., 217 (1934).

Hölemann H., Re の化学及電気化学への寄與 [II] SnCl_2 による過レニウム酸鹽の還元及7價のReの電位差計による決定法 (105).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

Karschulin M., クロム硫酸溶液に於けるFeの週期的電壓變動に就て (174).

Drossbach P., 熔融鹽電解の理論 (180).

Z. Physik., 88 (1934).

Mittmann A., セレニウム光電池の温度による影響に就て (366).

Z. physik. Chem. [A], 168 (1934).

Wertyporoch E. u. Altmann B., 非水溶液に於けるTi, Sn及びSiの四鹽化物の傳導度 (1).

Wertyporoch E. u. Adamus B., 非水溶液に於ける臭化アルミニウムの傳導度 (31).

Samarcey A. G., 電解に於けるKonzentrationspolarisationの光學的研究法 (45).

Walden P. u. Birr E. J., 變則電解質 [II] Triarylammonium 及び Tetraarylhydrazinium 化合物の電解質としての性質 (107).

Wertyporoch E. u. Sillber A., Alの臭化物及び鹽化物の非水溶液に於ける傳導度 (124).

Lange J., 溶解イオンの物理的特性 (147).

平 衡 論

化学平衡, 相律 (状態圖)
溶液論 (蒸氣壓)

Ber. Dtsch. chem. Ges. 67 (1934).

Funk H., Siの弗化水素酸への溶解度に就て (464).

J. Chem. Soc., (1934).

Laybourn K., Madgin W. M. & Freeman D., 液相線と固相線の研究 [IV] (139).

Frederick J., Dippy J. & Williams F. R., 一カルボキシル酸の化学構造の解離恒数 [I] フェニル醋酸の二三置換體 (161).

Jeffery & Vogel A. J., 有機酸の解離恒数 [VII] フェニル醋酸に就て (166).

Ridgion J. M. & Riley H. L., 鹽類溶液への酸化銅の溶解度 (186).

Macfarlane W. & Wright R., 氣體への蒸氣の溶解度 (207).

Glass H. M., Madgin W. M. & Hunter F., Activityにて表したる平衡恒数 (Cryoscopic) [III] Quinolin O-Chlorophenoxideのベンゼン及パラニ鹽化ベンゼンに於ける解離 (260).

McLean A., 溶媒作用の研究 [VIII] O-Nitro-, 2:4-Dinitro 及 p-Nitro-benzoic Acidの旋光度の溶媒, 濃度, 温度及光の波長による影響 (351).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Kraus C. A. & Vingee R. A., 電解質溶液の性質 [X] 無極性溶媒に於ける電解質溶液の水點 (511).

Faull Jr. J. H., ハロゲン間の化合物: 錯ハロゲン化合物の解離, 酸性溶液に於ける解離, 加水分解, 分配率 (522).

Dalman L. H., 尿素と酸の二元系: I. 尿素— HNO_3 — H_2O , II. 尿素— H_2SO_4 — H_2O , III. 尿素—醋酸— H_2O (549).

Klooster H. S. v & Balon P. A., 0° — 25°C に於ける $\text{KI—PbI}_2\text{—H}_2\text{O}$ の三元系 (591).

Akerlöf C. & Thomas H. C., 濃厚溶液に於ける強電解質の溶解度の研究 (593).

Claussen W. H., F_2 の蒸気圧 (614).

Vesper H. G. & Rollefson G. K., $\text{Cl}_2 + \text{Br}_2 \rightleftharpoons 2 \text{BrCl}$ の平衡 (620).

Eichelberger W. C., 無水醋酸に於ける氷點降下法的研究 (799).

Scatchard G., Prentis S. S. & Jones P. T., 水溶液の水點 [V] K, Na, Li の鹽素酸, 過鹽素酸鹽 (805).

Scatchard G. & Prentis S. S., 水溶液の水點 [IV] Na, Li の蟻酸鹽及醋酸鹽 (807).

Windsor M. M. & Blanchard A. A., $\text{Cr}(\text{CO})_6$ の蒸気圧と分子量 (823).

Miller Jr. F. W. & Dittmar H. R., 水に於ける尿素の溶解度, 尿素の熔融熱 (848).

Schumb W. C. & Bickford F. A., SiHBr_3 の蒸気圧 (852).

Hamer W. J., 電動力測定から見たる HSO_4^- の電離恒数と電離熱 (860).

Gibson R. E., 低壓に於ける数値より高壓に於ける二三の鹽類の溶解度の計算 (865).

Foot H. W. & Fleischer J., SO_2 と二三の有機化合物よりなる系の平衡 (870).

Webb T. J. & Lindsley C. H., の二三脂肪屬アルキルの氷點降下法的研究 (874).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

*Elbe G. von., 第一正アルコールと正パラフィン系炭化水素との混合物の内部平衡と蒸気分壓 (73).

Halpern O., 電解質理論の統計力學的根據に就て (85).

Bingham E. C. & Stevens Jr. W. H., 低度の重合による不活性なる重水 (107).

Kaye Wm. A. & Parks G. S., 二三の水溶液と平衡にある蟻酸, 醋酸の分壓及び H_2O モル濃度に於ける partial molal free energy (141).

Halpern O. & Gross P., 透電恒数の小なる媒質におけるイオン分子間の統計力學的相互作用に就て (184).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Cooper E. A. & Treadgold M., 蛋白質への石炭酸の溶解 (259).

Gucker Jr. F. T., 特に見掛の分子容を考慮して, 濃度を函數とせる溶質の分子配量の計算 (307).

Gibson R. E., 水溶液の成分の分容の計算に就て (319).

Physik. Z. 35 (1934).

Scalay A., 超音波の解合作用の説明に對する Intensitätsbestimmung (293).

Rec. Trav. 53 (1934).

Körs, T. H. u. Scheffer F. E. C., 三元系に對する知見 [IV] (279).

Posthumus K., Van't Hoff, Le Châtelier-Braun 法則の化學平衡への應用 [I] (308).

Brönsted J. N., 溶解度と逆融點間の關係に就て (421).

Voogd N. H. J. M., 溶解度と逆融點間の關係に就て: Brönsted 氏に答ふ (425).

Nijveld W. J., 尿素と二フエニール—アミン系の熔融圖 (430).

Korverzee Frl. A. E., $\text{CS}_2\text{—CBr}_4$ 系 (464).

Trans. Farad. Soc., 30 (1934).

Broughton G., 二三の脂肪屬酸の見掛上の分子會合 (367).

Z. anorg. Chem., 217 (1934).

Jander W. u. Senf H., 熔融狀平衡 $\text{FeO} + \text{Ni} \rightleftharpoons \text{NiO} + \text{Fe}$ に對する SiO_2 添加の影響 [III] 熔融狀態の金屬, 硫化物, 珪酸鹽の平衡に就て (48).

Benrath A. u. Blankenstein A., 鑛類に於ける混晶に就て (170).

Ghosh J. C., Chakravarty K. M. & Bakshi J. B., 助觸せる Ni 觸媒を使用する時に成立する平衡 $\text{CO} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CO}_2 + \text{H}_2$; $2\text{CO} + 2\text{H}_2 \rightleftharpoons \text{CO}_2 + \text{CH}_4$; $\text{CO} + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons \text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O}$; $\text{CO}_2 + 4\text{H}_2 \rightleftharpoons \text{CH}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ の平衡恒数の同時的決定 (277).

Schwarz, R. u. Elstner G., Ge の化學に對する寄與 [IV] Ge—Cu の狀態圖 (289).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

Grube G. u. Bornhak R., Mg—Sb 系の狀態圖 (140).

Bornhak R., Grube G. u. Mohr L., 二元合金の電氣傳導度と狀態圖 [X] Mg—Bi 系 (143).

Baur E. u. Brunner R., アルミニウム—酸化アルミニウム—アルミニウム・カーバイド系に於ける熔融曲面に就て (154).

Grube G., 二元合金の電気伝導度と状態図 [M] Li-Mg 系 (160).

Baur E., 電解的減感現象に就て (184).

Z. physik. Chem. [A], 168 (1934).

Rabarovsky G., イオンの溶媒化とその決定 (135).

Ulich H., イオンの溶媒化とその決定 (141).

Cohen E. u. Addink N. W. H., Enantiotropy 又は Monotropy による元素及び化合物の準安定性 (188).

界 面 化 学

觸媒, 吸着, 膠質

Ann. Physik, 19 (1934).

Steinheil A., 空氣酸化による金屬表面薄膜の構造と生長 (465).

Habann E., 固體の接觸部に於ける吸着と擴散 (501).

J. Chem. Soc., (1934).

Ockrent C., 活性炭 [I] 表面の構造と水の活性化吸着 (201).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Benton A. F. & Bell R. T., Ag 觸媒による CO の酸化 (501).

Drake L. C. & Benton A. F., O₂ で被覆せる及被覆せざる Ag 表面による CO₂ と H₂ の吸着 (506).

Coolidge A. S., 高壓に於ける吸着 [I] (554).

Coolidge A. S. & Foonwalt H. J., 高壓に於ける吸着 [II] (561).

*Taylor H. S. & Strother C. O., H₂ の ZnO, 亜クロム酸亜鉛及 ZnO-MoO₃ による吸着 (586).

*Beebe R. A. & Wildner E. L., CO の Cu による吸着熱 (642).

von Thomas A. W. & Wicklen F. C., Cr-Oxychloride Hydrosol の性質 (704).

von Kolthoff I. M., Fischer W. & Roseblum C., PbSO₄ による Wool violet (4BN) の吸着と Kinetic Exchange に対する吸着染料の影響 (832).

*Griffin C. W., (CN)₂ 被毒せる Cu による H₂ の吸着 (845).

J. Chem. Phys. 2 (1934).

*Brewer A. K., 種々のアミノア觸媒のアルカリ原子放出 (116).

Addink N. W. H. & Rideal E. K., 長鎖脂肪酸の一分子層の界面電圧 (144).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Kolthoff I. M. & Stegner V. A., アミノア及アモニウム鹽類の存在に於ける珪土ゲルによる水酸化アルカリの吸着 (249).

*Peace J. N. & Eversole J. F., 活性炭による或種の dichlorohydrocarbons 蒸氣の吸着 (383).

Ashby W., 或範圍に互る Ph の變化と其による鹽化金の分散との關係に就て (427).

Kolthoff I. M. & Stegner V. A., [I] アミノア性膠質より珪土ゲルによる Ca 及 Cu の吸着 (475).

Bartell F. E. & Jennings H. Y., 高度に親水的な固體に對する液體の粘着張力 [A] 重晶石に對する液體の場合 (495).

Bartell F. E. & Walton Jr. C. W., 粘着張力の研究によつて明かにされた硫アンチモン礦の表面の性質の變化 (503).

Kolloid-Beih., 39 (1934).

Bolam T. R., フンナンの平衡と其化學的生理學的及工業的操作への應用 (139).

Samec M. u. Knop L., 植物體膠質に就ての研究の [XXXV] Iso-Hexozane 溶解状態 (259).

Umstätter H., 粘濁系の状態變化 [II] アスファルトの粘度の溫度による影響 (264).

Kolloid-Z., 66 (1934).

Knudsen E., 濾光器として應用する事を特に顧慮した色調分散二相系 (257).

Pokrowski G. I. u. Fedoroff I. S., 分散系の機械的性質 [I] 粉末狀分散體の歪性に及ぼす振動の影響に就て (270).

Achmatov A., 液體の界面張力の一測定方法に就て (268).

Lipetz M., Rehbinder P. u. Riskaja M., Benetzungstherm と Flotationskurve との間の平行關係 濕浸現象と浮游攪濁の物理化學に就て [III] (273).

Lottemoser A. u. Winter H., 高級脂肪酸の鹽類及他の二三の乳化劑の界面活性に就ての研究 (276).

- Krause A. u. Kapitancyk K., 膠質的に分散された氣體に就て〔I〕膠質空氣粒子の大きさの決定 (298).
 Wolkowa, Z. W., 珪酸ゲル中に於ける彌散 (292).
 Janek A. u. Schmidt A., 混合による或分散媒より他の分散媒への分散相の移行〔I〕 (296).
 Rabinson A., 水酸化鐵ゾルの結晶生成の加熱による影響に就て (303).
 Pauli W. u. Valko E., 膠質の電氣化學に就て (312).
 Balarew D., 表面變化の結晶内部への移行 (317).
 Voicu J., 平衡にある吸着系よりの連續抽出物の數學的及實驗的研究 (322).
 Bechhold H., 酵母か生物體か? (329).
 Pavelka F. u. Heisnar F., レーキ顔料生成の際の膠質化學的過程に就て (340).
 Rödiger W., 温度及 Schergeschwindigkeit のアスファルト瀝青及タールの粘度に及ぼす影響 (351).
- Kolloid-Z., 67 (1934).**
- Svedberg T., 遠心力場に於ける分子量解析 (2).
 Rosin P. u. Rammler E., 確率論的見地より見たる磨砕物の粒子分布 (16).
 Schultze K., 界面活性物質の濃度測定の一方法 (26).
 Pokrowski G. I. u. Sainelshchikow S. I., 土壤粒子の接觸部分の顯微寫眞的研究 (35).
 Krczill F., 活性炭の活性度と固着能力との關係に就て (37).
 Djatschkowsky S. J. u. Liwanskaja W. A., 蛋白質の膠質化學的研究〔I〕 (41).
 Wiegell E., 馬鈴薯澱粉の熱糊化過程並に其際生成する膠質系の電解質に對する鋭敏性に就て (47).
 Rastelli G., 生絲フィブロインに就ての研究 (55).
 Lakhaki M. P. u. Mathur R. N., リーゼガング輪生成の際の規則性 (59).
 Lederer E. L., 層狀透電體特に膠質系の殘留電壓 (63).
 Bechhold H., 酵母か生物體か? (66).
 Belendy I. J., 硫化色素の膠質化學的性質に就て (79).
 Bunnikoff P. P. u. Gulinowa L., 水硬結合劑の反應に於ける熱發生 (88).
 Rudolph H., 陶器製隔壁の電氣抵抗に就て (93).
- Phil. Mag., 17 [6] (1934)**
- Murison C. A., 電子廻折による有機物の薄膜の研究 (201).
 Preston G. D., Ni 表面の酸化膜の構造 (466).
- Phys. Rev., 45 (1934).**
- Nedelsky L. & Oppenheimer J. R., 膠狀單一結晶の生成に就て (282).
 Copley M. J. & Phipps T. E., W 上に於ける K の表面電離 (344).
- Physik, Z. 35 (1934).**
- von Borvies B. u. Knoll M., 電子及び電子による螢光による寫眞乾板の感光 (297).
- Rec. Trav., 53 (1934).**
- Büchner E. H., 離液順列に於ける定量的關係〔I〕序論 (288).
 Bruins E. M., 離液順列に於ける定量的關係〔I〕離液数と其の説明 (292).
 van Dalfsen J. & Wibaut J. P., HCl と C_2H_2 の反應に於ける固體及氣體 HgCl_2 の活性度の比較 (489).
- Sow. Phys., 5 (1934).**
- Morgulis N. D., 灼熱 W 表面に於ける Na 蒸氣の熱電離 (221).
 Krutkow G., ブラウン運動の理論, 速度の分布に就て (287).
- Trans. Farad. Soc., 30 (1934).**
- Chaplin R., CCl_4 及 HCN の存在に於て活性炭に依る CO_2 の吸着 (249).
 Desai B. N. & Desai A. K., 膠質研究に於ける透析の重要性〔I〕膠狀水酸化 Th (265).
 Griffiths L. H. & Neale S. M., 纖維素に依る染料の吸收〔I〕温度の影響 (271).
 *Howard J., 活性化吸着と van der Waals 吸着との關係 (278).
 Hamence J. H., $\text{Fe}(\text{OH})_3$ に依る Cu イオンの吸着に於ける鹽類の影響 (299).
 *Jacobs L., 金屬表面上に於ける脂肪酸の一分子層の界面電壓に就て (303).
 Burrage L. J., 吸着に關する研究〔II〕木炭上に於ける蒸氣の等溫曲線の形狀及ヒステレシスとの關係 (317).

Freundlich H. & Julius burger F., Solnhofen 産出の粉末石盤の可塑性及該懸濁液の恒温のゾル-ゲル變化の模様 (333).

Robinson C. & Morrell C. A., サルベル酸溶液の膠質化学: 粘度及傳導度測定 (339).

Tronstad L. & Bergmann C. W., 硝酸及クローム酸内に於ける鐵及鋼鐵の不働性に關する二三の光學的觀察 (349).

Tronstad L. & Høverstad T., 硝酸, クローム酸及硫酸内に於ける Al 上の保護膜に關する二三の光學的觀察 (362).

Hanson J. & Neale S. M., 纖維素に依る染料の吸收 [I] Benzopurpurine 4B の吸收に對する Sky Blue FF の比較 (386).

Griffiths L. H. & Neale S. M., 纖維素に依る染料の吸收 [IV] Disazobenzidin 屬の種々の染料の吸收と分子構造との關係 (395).

Henstock H., 尿酸 Li ゲルの構造 (403).

Z. anorg. Chem., 217 (1934).

Tammann G. u. Boehme W., 發火温度に對する金屬粒子の大きさの影響 (225).

Dube H. L., ゾル-ゲル轉移の動力學 [I] 無機ゼリの凝固に對するゾル濃度及び温度の影響 (284).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

Müller W. J., 不働現象の理論 [XII] 被覆説を根柢とする不働現象の體系化 (117).

Z. Physik., 88 (1934).

Buessem W. u. Gross F., 陰極崩壊によつて生成する Ni 膜の構造と氣體含有量に就て (778).

Fuerth R., 氣體のブラウン運動に對する Satō 氏の論文に就て (810).

Z. Physik. Chem. [A], 168 (1934).

*Klar R., エチレン, エタン及び水素の吸着とエチレン水素添加との關係に就て (215).

Z. Physik. Chem. [B], 25 (1934).

Boer J. H. de u. Custers J. F. H., 吸着の力の性質に就て (225).

Boer J. H. de u. Custers J. F. H., 吸着された p-Nitrophenol の光吸收曲線とその分析 (238).

化 學 動 力 學

Ber. Dtsch. Chem. Ges., 67 (1934).

Palomaa M. H. u. Salonen A., アセタール加水分解速度のエーテル様式決定 (424).

Alder K. u. Stein G., 環狀炭化水素の重合に就て [V] Cyclopentadien のエネルギー容許, 吸力説に對する一知見 (613).

J. Chem. Soc., (1934).

Balemann J. B. & Allmand A. J., H_2 と Cl_2 との光化學的結合 [I] 量子生成率に對する波長の影響, 散光による實驗 (157).

Melville H. W. & Roxburgh H. L., W 及 Mo の存在に於ける PH_3 の酸化 (264).

Rholes J. E. W., Acetoxime の加水分解 (323).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Ogg Jr. R. A., 氣體活化アルキルと HI の熱反應の動力學 (526).

Verhock F. H., 各種溶媒に於ける 3 クロ、醋酸鹽の分解の動力學 (571).

Rollefson G. K., $COCl_2$ と HCl の生成の相互關係 (579).

DeRight R. E., H_2SO_4 によるマレイン酸の分解 (618).

Holmes H. H. & Daniels F., 窒素酸化光の光分解: N_2O_3 , N_2O_4 , & NO_2 (630).

*Kistiakowsky G. B. & Smith W. R., Cis-Trans の熱的異性變化の動力學 [I] (638).

Nichols M. L. & Willits C. O., ネスレル溶液の反應 (769).

McCleary R. L. & Fernelius W. C., Na のテル、化物, セレン化物, 硫化物の液體 NH_3 に於ける酸素による酸化 (803).

Chapman A. P., CCl_4 溶液に於ける $CHCl_3$ の Cl 増感光化學的酸化 (818).

Hammett L. P. & Paul M. A., 酸觸媒反應速度と酸性度函數 H_0 間の關係 (830).

*Linholm E. F. & Hodges J. H., 低壓に於ける N_2O_5 の熱分解 (836).

Nichols M. L., Ag 鹽の NH_4OH による還元 (841).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

- Coffin C. C. & Geddes A. L., 高壓に於ける複維分子の分解 (47).
 Kassel L. S., 高壓に於ける一分子分解 (106).
 Urey H. C., D_2 の熱分解 (106).
 James T. H., 寫真溶解の量子論 (132).
 Rollefroy G. K., 水素同位元素の鹽素に對する活性度の比較 (144).
 Richards W. T. & Reid J. A., 音響學的研究 [III] CO_2 , CS_2 及 SO_2 の振動エネルギーの勵起速度 (193).
 Richards W. T. & Reid J. A., 音響學的研究 [IV] エチレンの低振動狀態の勵起作用に於ける種々の分子の衝突能率並に水素の迴轉エネルギーの勵起に関する二三の觀察 (206).
 Kontrova T. & Sorokin V., 線狀三原子分子の自然的分解の確率の計算 (216).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

- Kilpatrick M. & Rushton J. H., Mg の酸への溶解速度 (269).
 Shiflett C. H. & Lind S. C., α 線放射の下に於ける水素と酸素との結合速度の温度係数 (327).
 Iredale T. & Martin L. W. O., 瓦斯狀沃化エチレンの熱分解 (365).
 Livingston R. & Shiflett C. H., 高温に於けるアセチレンの光化學的重合に依るベンゼンの生成 (377).
 Milas N. A., 自動酸化反應の研究 [VII] 自動酸化の Dative 又は Coordination 過酸化物説 (411).
 Stephens H. N., 自動酸化の研究 [IV] 酸素附加の機構 (419).
 Salley D. J., 過酸化水素を増感剤とせる Mannitol と酸素との光化學反應 (449).
 Salley D. J., 纖維素減損の研究 [I] Mannitol の自動酸化 (465).

Phil. Mag., 17 (6) (1934).

- Davies W., 表面燃焼に依る針金の加熱速度 (263).
 Parthasarathy S., 化學反應研究に於けるラマン効果 (471).

Rec. Trav., 53 (1934).

- Aten Jun. A. H. W., CO の燃焼に就て (269).

Sow. Phys., 5 (1934).

- Malinowski A. E., Rossichin W. S. u. Timkowski W. P., 氣體燃焼速度に對する高周波電場の影響 (212).

Trans. Farad. Soc., 30 (1934).

- Ziegler K., 三價の炭素に關する基の化學 (10).
 Cordes H. & Schenk P. W., SO に就て (31).
 Steiner W., 基としての酸素分子 (34).
 Hückel E., 有機化學に於ける遊離基の理論 (40).
 *Goadere C. F., 三原子系の位置のエネルギーの三次元模型 (60).
 Lennard-Jones J. E., 二三の簡單なる基の電子構造及反應 (70).
 Travers M. W., 相跨原子價的結合の性質に關する新しい見解に就て及遊離基の生成 (100).
 Norrish R. G. W., 二三の遊離基の第一次光化學的生成 (103).
 *Franck J. & Rabinowitsch E., 遊離基及溶液の光化學に就て (120).
 Geib K. H. & Harbeck P., 低温に於ける水素及酸素原子の結合反應 (131).
 Harbeck P., H , O , OH (134).
 Dhar N. R., H_2O の光分解よりの水酸基の生成及フオルムアルデヒドの生成 (142).
 Bone W. A., 炭化水素の熱分解及燃焼に於ける遊離基 (148).
 Rice F. O., 遊離基への有機化合物の分解 (152).
 Belchetz L., CH_4 の熱接觸分解 (170).
 Fraser R. G. J., 遊離基の研究に對して分子線の應用的可能性 (182).
 Hartel H. von., 非常に稀釋されたる瓦斯反應に於ける遊離基の生成 (184).
 *Horn E., Palani M. & Style D. W. G., Na 蒸氣と臭化メチル及臭化エチル間の反應に依る遊離メチル及エチル基の單離 (189).
 Conrad R., 陽線管内に於ける Hexane, Cyclohexane 及ベンゼンの分解 (215).
 Harkins W. D., 電氣放電に於ける遊離基 (221).
 Semenoff N. N., 分子衝突に於けるエネルギー移動の確率の一決定法 (227).
 Willey E. J. B., 電氣放電に於ける遊離基 (230).
 Wieland K., SO_2 の熱—光解離 (260).
 Ellis O. C. de C. & Morgan E., 焰に於ける温度勾配 (287).

Z. anorg. Chem., 217 (1934).

- Hüttig G. F., 活性酸化物 [LXXII] 固相反應の經過の一知見 (22).

Jablczynski K. u. Pierzchalski T., Al 及 Cd の鹽酸に溶解する際の被毒及活性化 (298).

*Kiss Á. v. u. Vass P., イオン反應速度に及ぼす温度の影響 (305).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

Müller R., Al, La 及び Ce 並びにそれらのアマルガムの鹽酸への溶解速度 (126).

Schmidt J., 水又は稀酸によるカーバイドの分解に就て (170).

Müller E. u. Barchmann H., 酸素及び酸の金屬への同時的作用による H_2O_2 の生成 (188).

Trogus C. u. Hies K., 纖維素の反應機構に就て [I] 纖維素のニトロ置換に於ける中間化合物の生成並びにそのニトロ置換體の安定度との關係に就て (193).

Tomonari T., 纖維素の反應機構に就て [IV] ニトロ纖維素の脱硝機構に就て (207).

Z. Physik. Chem. [B], 25 (1934).

Skramovsky S., Förster R. u. Hüttig G. F., $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ の製法及光照射とその脱水速度との關係 (活性酸化物及び水酸化化物 [LXXI]) (1).

Elöd E. u. Schmidt-Bielenberg H., 纖維素纖維のアセチル置換機構 (27).

Volmer M. u. Briske H., N_2O の分解の研究 (81).

Bäckström H. L. J., アルデヒドの自動酸化に於ける連鎖機構 (99).

Bäckström H. L. J., Na_2SO_3 溶液の自動酸化の連鎖機構 (122).

Horn E. u. Polanyi M., 臭化ベンゼンと Na 蒸氣との反應に於ける遊離フェニル基の生成に就て (151).

Schwartz K. u. Steiner H., 水とアセトンの水素原子の相互置換に就て (153).

Schumacher H. J. u. Wolff K., クロ、フォルムと鹽素より四鹽化炭素の光化學的生成 (161).

Patat F., フォルムアルデヒドの光分解の初期反應 (208).

Farkas L. u. Harteck P., NH_3 の光分解の動力學 (中間化合物 NH_2 の生成) (257).

Koblitz W. u. Schumacher H.-J., F_2O の熱分解. 二次反應として表される一分子分解反應 (283).

Fromherz H., アセトアルデヒドの熱分解に於ける種々の觸媒の影響 (301).

實驗方法, 實驗裝置, 無機化學, 分析化學, 金相學等々

Ann. Physik, 19 (1934).

Hasche E., 鋭敏なる新二球電氣計に就て (484).

Ber. Dtsch. Chem. Ges., 67 (1934).

Stock A., Martini H. u. Sütterlin W., 硼化水素 [III] 鹽化硼素と H_2 より B_2H_6 の製法 (396).

Stock A. u. Sütterlin W., 硼化水素 [IV] 三氯化硼素と水素とより B_2H_6 の製法 (407).

Tiede E., 所謂赤色 HCl に就て (492).

Kozeschkow K. A. u. Alexandrow A. P., 金屬有機化合物の研究 [I] カルボキシル酸の Pb 鹽類から Pb 有機化合物の合成 (527).

Waynoff K., 鹽化ウアナデニウムの二三の鹽類に就て (554).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Burg A. B., Chlorodiborane の分離: 揮發性物質の化學的操作に對する高度真空操作 (499).

Franklin E. C., ヒドラゾ酸 (588).

Baxter G. P. & Hale A. H., I. C. Na の原子量: I_2O_5 と Na_2CO_3 の比 (615).

Kraus C. A. & Carney E. S., Ge と H_2 との化合物: 其の反應及誘導體 I. Monogermane の製法 II. Na-Trihydrogermanides (765).

Blanchard A. A. & Windsor M. M., Fe 及 Co のカーボニル化合物の水素化合物の意義 (826).

Hammett L. P. & Paul M. A., 簡單なる鹽基性指示薬 [I] 酸性度函數尺度の零點 (827).

Marble J. P., Great Bear Lake N. W. T. Canada Pitchblende から得たる U—Pb の原子量 (854).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

Reams J. W., Pickels E. G. & Werda J., 超遠心機 (143).

Birge R. T. & Ienkies F. A., 分子量測定に於ける極限氣體比重法 (167).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Guggenheim E. A. & Schindler T. D., スルフォンフタレーン指示薬に及ぼす鹽類の影響 (543).

Phil. Mag., 17 [6] (1934).

Brentano J. & Cotton F. W. Scattering に基く寫眞的光度測定 (370).

Owen F. A. & Iahli J., Al—Zn 合金の X 線的研究 (433).

Sow. Phys., 5 (1934).

Classen T. W. u. Nelidow J., 透明液體の熱傳導度の新測定法 (191).

Trans. Farad. Soc., 30 (1934).

Schönberg A., 遊離基の新しい種類 (17).

Gomberg M. & Gamrath H. R., (ClO_4) 基に關して (24).

Paneth F. A., 化學合成に於ける遊離メチル基及エチル基の使用 (179).

Stockdale D., 二三の Cu—Pd 合金の抵抗 (310).

Z. anorg. Chem., 217 (1934).

Ruff O. u. Bretschneider O., 種々な炭素と弗素との反應生成物 [I] —弗化炭素 (1).

Foresti B., シアン化物イオンと四チオン酸イオン及び五チオン酸イオンの反應に就て (33).

Endredy A. von, 沃素酸鹽に關する研究 [I] Al^{+++} , Cr^{+++} , Fe^{+++} の沃素酸鹽に就て (53).

Jander G., Jahr K. F. u. Witzmann H., 兩性水酸化物, その高級分子化合物及びその溶液 [XVII] iso- 及び heteropoly- パナチン酸, purpureo- 及び luteo-phosphor- パナチン酸鹽; heteropoly 化合物の構成理論及び構造に對する問題の説明 (65).

Spacu G. u. Spacu P., Doppelsalzammoniakat の存在に就て [II] (80).

Ruff O. u. Menzel W., 弗化酸素 O_2F_2 と OF (85).

Ruff O. u. Menzel W., NF_3 の熔融溫度 (93).

Balz G. u. Malländer E., ニトロシル鹽弗化物並びに弗化アルカリとの分解に就て (161).

Foerster F. u. Umbach H., チオ硫酸鹽の分解に於ける硫酸, 硫化水素の生成 (175).

Sallétos J., 醋酸鹽イオンの存在に於ける Cr の舉動 (189).

Kittel H. u. Hättig G. F., 活性酸化物 [XIII] 酸化マグネシウムと酸化クロム及び酸化カルシウムと酸化鐵の混合物の轉移の際の磁性變化 (193).

Fredholm H., 水溶液に於けるアムモニアに對する Mg イオンの舉動 (203).

Scholder R. u. Hätsch R., 金屬水酸化物の兩性的舉動 [VI] 亞 Pb 酸鹽 (214).

Zombory L. v. u. Pollák, 加水分解的沈澱定量分析の實驗値 (237).

Stock A., 金屬狀水銀の氯化, 溶解度及び酸化 (241).

Thiel A. u. Coch G., 指示藥の系統的知識 [XV] フェノルフタレンの不可逆的褪色效果 (254).

Meyer J. u. Pfaff W., 融液よりの結晶析出に就て (247).

Schemjkin F. M., ビロガロールと稀土類との呈色反應に就て: ビロガロールと Ce の反應並びに Th, La 及び分析第三屬とビロガロールの反應 (273).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

Havemann R., 非常に容量の小さい毛管電氣計 (117).

Thiel A., Schultz G. u. Coch G., 指示藥の系統的知識 [XIV] 殆ど一定量の電解質を持つた容易に造り得る緩衝溶液 (150).

Hieber W., 金屬カルボニル水素に就て: コバルト・カルボニル水素 $\text{Co}(\text{CO})_4\text{H}$ の生成 (158).

Güntherschulze A. u. Keller F., 水中の重い水素を濃縮する實驗の失敗 (182).

Z. Physik, 88 (1934).

Schulz H. R., 光度強きモノクロマトール (270).

Faessler A., X 線による化學分析の敏感度 (342).

Asbach H. R., Bachem Ch. u. Hiedemann E., 液體に於ける超音波の可視化に就て (395).

Z. physik. Chem. [A], 168 (1934).

Le Blanc M. u. Wehner G., 酸化マンガニに對する一知見 (59).